Pour un alcool primaire , on aura toujours K = 0,25.

3°) L'ion fer (III) Fe^{3+} réagit avec l'ion thiocyanate SCN^- pour former l'ion complexe rouge sang de formule chimique $Fe(SCN)^{2+}$. L'équilibre correspondant à la formation de ce complexe est d'équation :

$$Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons Fe(SCN)^{2+} .$$

A l'équilibre chimique , la constante d'équilibre s'écrit :

$$K = \frac{[Fe(SCN)^{2+}]_{éq}}{[Fe^{3+}]_{éq} . [SCN^-]_{éq}} ,$$

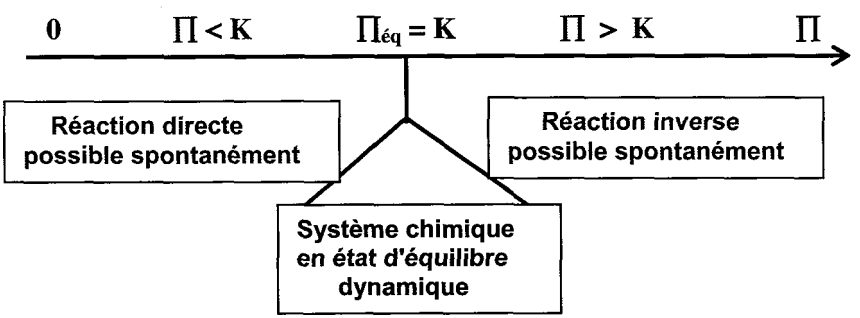
soit : $K = \frac{n(Fe(SCN)^{2+})_{éq}}{n(Fe^{3+})_{éq} . n(SCN^-)_{éq}} . V$, dans ce cas , le volume V du mélange n'est pas simplifiable .

® *Conditions d'évolution spontanée*

► Pour un système chimique quelconque et à une température donnée , la réaction possible spontanément est celle qui rapproche la valeur de Π à celle de **K** :

► Pour que la réaction directe soit possible spontanément , il faut avoir : $\Pi < K$,

► Pour que la réaction inverse soit possible spontanément , il faut avoir : $\Pi > K$,

► Pour qu'un système soit en équilibre chimique , il faut avoir : $\Pi = K$.

Le schéma suivant récapitule les différents cas possibles :